

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平6-247760

(43)公開日 平成6年(1994)9月6日

(51)IntCl. ⁵	識別記号	庁内整理番号	FI	技術表示箇所
C 0 4 B 24/42	Z			
C 0 8 L 29/14	LHA	6904-4J		

審査請求 未請求 請求項の数 1 O L (全 6 頁)

(21)出願番号 特願平5-36539

(22)出願日 平成5年(1993)2月25日

(71)出願人 000001085

株式会社クラレ

岡山県倉敷市酒津1621番地

(72)発明者 藤原 直樹

岡山県倉敷市酒津1621番地 株式会社クラ

レ内

(74)代理人 弁理士 大谷 保

(54)【発明の名称】 セメント混和剤

(57)【要約】

【目的】 曲げ強度、圧縮強度、耐摩耗性などの機械的強度に優れるとともに、被着体に対する接着力が飛躍的に向上するセメント組成物を与えるセメント混和剤を提供すること。

【構成】 分子内にケイ素含有官能基0.01～10モル%を含有する変性ポリビニルアセタール樹脂からなるセメント混和剤である。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 分子内にケイ素含有官能基0.01～10モル%を含有する変性ポリビニルアセタール樹脂からなるセメント混和剤。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【産業上の利用分野】本発明はセメント混和剤に関し、さらに詳しくは、曲げ強度、圧縮強度、耐摩耗性（表面強度）などの機械的強度に優れるとともに、被着体に対する接着力が飛躍的に向上するセメント組成物を与えるセメント混和剤に関する。

【0002】

【従来の技術】従来より、セメントの機械的諸特性を改良する目的で、高分子エマルジョン、ラテックス、あるいはポリビニルアルコール、メチルセルロースなどの水溶性高分子化合物をセメントに混和する方法が広く行われており、ある程度の効果を奏することが知られている。しかしながら、これらの方法によっても、セメントの本質的欠点である曲げ強度や表面強度を弱くするレイタンス層の発生防止という点では、ほとんど改善効果が期待できないのが現状である。

【0003】

【発明が解決しようとする課題】本発明は、このような事情のもとで、曲げ強度、圧縮強度、耐摩耗性（表面強度）などの機械的強度に優れるとともに、被着体に対する接着力が飛躍的に向上するセメント組成物を与えるセメント混和剤を提供することを目的としてなされたものである。

【0004】

【課題を解決するための手段】本発明者は、前記の好ましい性質を有するセメント混和剤を開発すべく鋭意研究を重ねた結果、分子内にケイ素含有官能基を特定の割合で含有する変性ポリビニルアセタール樹脂からなるセメント混和剤が前記目的に適合しうることを見出した。本発明は、かかる知見に基づいて完成したものである。すなわち、本発明は、分子内にケイ素含有官能基0.01～10モル%を含有する変性ポリビニルアセタール樹脂からなるセメント混和剤を提供するものである。

【0005】本発明のセメント混和剤は、分子内にケイ素含有官能基0.01～10モル%を含有する変性ポリビニルアセタール樹脂からなるものであって、該変性ポリビニルアセタール樹脂の原料としては、分子内にケイ素含有官能基0.01～10モル%を含有する変性ポリビニルアルコールが用いられる。この分子内にケイ素含有官能基を有する変性ポリビニルアルコールについては、分子内にケイ素含有官能基を有するものであればいずれでもよく、特に制限はない。分子内に導入されるケイ素含有官能基がアルコキシ基又はアシロキシ基あるいはこれらの加水分解物であるシラノール基又はその塩などの反応性置換基であるものが、無機物のバインダー効果

の点から、特に好ましく用いられる。

【0006】このような変性ポリビニルアルコールの製造方法としては、（1）変性ポリビニルアルコール又はカルボキシ基や水酸基を含有する変性ポリ酢酸ビニルに、適当な薬剤を用いて後変性によりケイ素含有官能基を導入する方法、（2）ビニルエステルとケイ素含有官能基を有するオレフィン性不飽和単量体との共重合体をけん化する方法、（3）ケイ素含有官能基を有するメルカプタンの存在下でビニルエステルを重合させることによって得られる末端にケイ素含有官能基を有するポリビニルエステルをけん化する方法などが挙げられる。

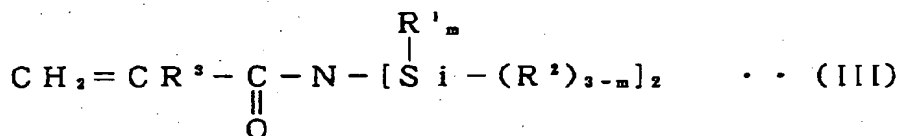
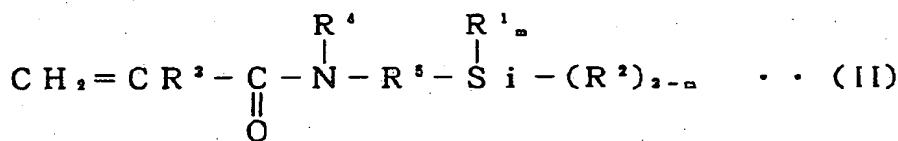
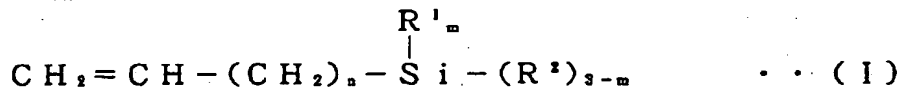
【0007】上記（1）のポリビニルアルコール又は変性ポリ酢酸ビニルに適当な薬剤を用いて後変性する方法においては、通常該薬剤に対して不活性な有機溶媒、例えばベンゼン、トルエン、キシレン、ヘキサン、ヘプタン、ジエチルエーテル、アセトンなどに該薬剤を溶解させ、この溶液中に粉末状ポリビニルアルコール又は上記変性ポリ酢酸ビニルを攪拌下に懸濁させ、常温ないし該薬剤の沸点の範囲の温度において、該薬剤とポリビニルアルコール又は上記変性ポリ酢酸ビニルとを反応させることにより、あるいは、さらにアルカリ触媒などを用いて酢酸ビニル単位をけん化することにより、ケイ素含有官能基を有する変性ポリビニルアルコールを得ることができる。

【0008】後変性に用いられる該薬剤としては、例えばトリメチルクロロシラン；ジメチルジクロロシラン；メチルトリクロロシラン；ビニルトリクロロシラン；ジフェニルジクロロシラン；トリエチルフルオロシランなどのオルガノハロゲンシラン、トリメチルアセトキシシラン；ジメチルジアセトキシシランなどのオルガノシリコーンエステル、トリメチルメトキシシラン；ジメチルジメトキシシランなどのオルガノアルコキシシラン、トリメチルシラノール；ジエチルシランジオールなどのオルガノシラノール、N-アミノエチルアミノプロピルトリメトキシシランなどのアミノアルキルシラン、トリメチルシリコーンイソシアネートなどのオルガノシリコーンイソシアネートなどが挙げられる。ケイ素含有官能基の導入率、すなわち変性率は、用いられる該薬剤の量、反応時間などによって任意に調節することができる。また、得られるケイ素含有官能基を有する変性ポリビニルアルコールの重合度、けん化度は用いられるポリビニルアルコールの重合度やけん化度、あるいは上記変性ポリ酢酸ビニルの重合度やけん化反応によって、任意に調節することができる。

【0009】一方、上記（2）のビニルエステルとケイ素含有官能基を有するオレフィン性不飽和単量体との共重合体をけん化する方法では、例えばアルコールなどの適当な溶媒中において、ビニルエステルとケイ素含有官能基を有するオレフィン性不飽和単量体とを、ラジカル開始剤を用いて共重合させたのち、この溶液にアルカリ

又は酸触媒を加えて、得られた共重合体をけん化させることによって、ケイ素含有官能基を有する変性ポリビニルアルコールを得ることができる。

【0010】上記方法において用いられるビニルエステルとしては、例えば酢酸ビニル、プロピオン酸ビニル、ギ酸ビニル、パーサチック酸ビニルなどの脂肪酸ビニルや、安息香酸ビニルなどの芳香族系ビニルエステルなどが挙げられる。これらは一種用いてもよく、また、二種以上を組み合わせて用いてもよいが、これらの中で、経*



【0012】(式中、 R^1 は水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、アリール基又はアリール基を有する低級アルキル基、 R^2 はハロゲン原子、アルコキシル基、アシロキシル基(ここで、アルコキシル基又はアシロキシル基は酸素原子若しくは窒素原子を含有する置換基を有していてもよい。)、水酸基又はアルキル基、 R^3 は水素原子又はメチル基、 R^4 は低級アルキル基、 R^5 はアルキレン基又は連鎖炭素原子が酸素原子若しくは窒素原子によって相互に結合された二価の有機残基、 n は0~10の整数、 m は0、1又は2を示す。)

【0013】上記一般式(I)、(II)、(III)において、 R^2 としてはハロゲン原子、アルコキシル基、アシロキシル基、水酸基又はアルキル基であるが、ケイ素含有官能基の反応性及び得られる共重合体溶液の粘度安定性の点から、アルコキシル基及びアシロキシル基が好ましく、特にアルコキシル基が好適である。 R^1 がハロゲン原子の場合、ケイ素含有官能基の反応性が強すぎるために、塗料溶液が保存中に増粘やゲル化を起こしやすくなるため、溶液中の水分について充分に注意を払う必要がある。また、 m は0、1又は2であるが、 m が小さいほど、ケイ素含有官能基の反応性が大きくなり、共重合体中に導入されたケイ素含有官能基の効果を効率よく引き出すことが可能となる。逆に m が大きいほど、塗料溶液の保存安定性が良くなる傾向がある。したがって、共重合体中のケイ素含有官能基の導入量や R^2 基の種類などにより、 m の値を適宜選択するのがよい。

【0014】上記一般式(I)で表されるケイ素含有官

* 活性の点から酢酸ビニルが最も好適である。また、上記方法において用いられるケイ素含有官能基を有するオレフィン性不飽和単量体としては、一般式(I)で表されるビニルシラン、一般式(II)又は(III)で表される(メタ)アクリルアミド-アルキルシランなどを好ましいものとして挙げるができる。

【0011】

【化1】

能基を有するオレフィン性不飽和単量体の具体例としては、ビニルトリメトキシシラン、ビニルトリクロロシラン、ビニルトリエトキシシラン、ビニルトリアセトキシシラン、ビニルトリス(2-メトキシエトキシ)シラン、ビニルトリイソプロポキシシラン、ビニルトリフェノキシシラン、ビニルメチルジクロロシラン、ビニルメチルジメトキシシラン、ビニルジメチルエトキシシラン、ビニルジメチルジクロロシランなどのビニル基含有シラン化合物、3-メタクリロキシプロピルトリメトキシシラン、3-メタクリロキシプロピルメチルジクロロシラン、3-メタクリロキシプロピルメチルジメトキシシランなどのメタクリロキシ基含有シラン化合物、3-アクリロキシプロピルトリメトキシシランなどのアクリロキシ基含有シラン化合物、アリルトリエトキシシラン、3-アリルチオプロピルトリメトキシシラン、アリルメチルジクロロシランなどのアリル基含有シラン化合物などが挙げられる。

【0015】また、上記一般式(II)、(III)で表されるケイ素含有官能基を有するオレフィン性不飽和単量体の具体例としては、3-(メタ)アクリルアミド-プロピルトリメトキシシラン、3-(メタ)アクリルアミド-プロピルトリエトキシシラン、3-(メタ)アクリルアミド-プロピルトリ(β-メトキシエトキシ)シラン、3-(メタ)アクリルアミド-プロピルトリ(N-メチルアミノエトキシ)シラン、2-(メタ)アクリルアミド-エチルトリメトキシシラン、1-(メタ)アクリルアミド-メチルトリメトキシシラン、2-(メタ)

アクリルアミド-2-メチルトリメトキシシラン、2-(メタ)アクリルアミド-イソプロピルトリメトキシシランなどの(メタ)アクリルアミド-直鎖又は分岐アルキルトリアルコキシシラン、N-[2-(メタ)アクリルアミド-エチル]-アミノプロピルトリメトキシシラン、[3-(メタ)アクリルアミド-プロピル]-オキシプロピルトリメトキシシランなどの(メタ)アクリルアミド-含窒素又は含酸素アルキルトリアルコキシシラン、3-(メタ)アクリルアミド-プロピルトリアセトキシシラン、2-(メタ)アクリルアミド-エチルトリアセトキシシラン、4-(メタ)アクリルアミド-ブチルトリアセトキシシラン、3-(メタ)アクリルアミド-プロピルトリプロピオニオキシシラン、2-(メタ)アクリルアミド-2-メチルプロピルトリアセトキシシラン、N-[2-(メタ)アクリルアミド-エチル]-2-アミノプロピルトリアセトキシシランなどのアクリルアミド-アルキルトリアシロキシシラン、3-(メタ)アクリルアミド-プロピルイソブチルジメトキシシラン、2-(メタ)アクリルアミド-エチルジメチルメトキシシラン、3-(メタ)アクリルアミド-プロピルオクチルジアセトキシシラン、1-(メタ)アクリルアミド-メチルフェニルジアセトキシシラン、3-(メタ)アクリルアミド-プロピルベンジルジエトキシシラン、2-(メタ)アクリルアミド-2-メチルプロピルモノクロロジメトキシシラン、2-(メタ)アクリルアミド-2-メチルプロピルハイドロジメトキシシランなどの(メタ)アクリルアミド-アルキルジ又はモノアルコキシあるいはジ又はモノアシロキシシラン、3-[N-メチル-(メタ)アクリルアミド]-プロピルトリメトキシシラン、2-[N-エチル-(メタ)アクリルアミド]-エチルトリアセトキシシランなどの[N-アルキル-(メタ)アクリルアミド]-アルキルトリアルコキシ又はトリアシロキシシラン、N、N-ジトリメチルシリル(メタ)アクリルアミドなどのN、N-ジトリアルキルシリル(メタ)アクリルアミドなどが挙げられる。

【0016】また、該方法において、ビニルエステルとケイ素含有官能基を有するオレフィン性不飽和単量体との共重合を行うに当たって、上記2成分以外に、かかる単量体と共重合可能な他の不飽和単量体、例えば、スチレン、アルキルビニルエーテル、パーサチック酸ビニル、(メタ)アクリルアミド、エチレン、プロピレン、 α -ヘキセン、 α -オクテンなどのオレフィン、(メタ)アクリル酸、クロトン酸、(無水)マレイン酸、フマル酸、イタコン酸などの不飽和酸及びそのアルキルエステルやアルカリ塩、2-アクリルアミド-2-メチルプロパンスルホン酸などのスルホン酸含有単量体及びそのアルカリ塩、トリメチル-3-(1-アクリルアミド-1,1-ジメチルエチル)アンモニウムクロリド、トリメチル-3-(1-アクリルアミドプロピル)アンモ

ニウムクロリド、1-ビニル-2-メチルイミダゾール及びその四級化物などのカチオン性単量体などを少割合で存在させることも可能である。

【0017】また、上記(3)のケイ素含有官能基を有するメルカプタンの存在下で、ビニルエステルを重合させることによって得られる末端にケイ素含有官能基を有するポリビニルエステルをけん化する方法においては、例えばビニルエステルをラジカル開始剤を用いて重合させる際、ケイ素含有官能基を有するメルカプタンを重合系に一括又は分割あるいは連続して添加し、重合系中にケイ素含有官能基を有するメルカプタンを存在させ、メルカプタンへの連鎖移動によって末端にケイ素含有官能基を有するポリビニルエステルを生成させたのち、アルコールなどの適当な溶媒中にて、このポリビニルエステルにアルカリ又は酸触媒に加えて、該ポリビニルエステルをけん化することによって、ケイ素含有官能基を有する変性ポリビニルアルコールを得ることができる。該方法において用いられるケイ素含有官能基を有するメルカプタンとしては、例えば3-(トリメトキシシリル)-プロピルメルカプタン、3-(トリエトキシシリル)-プロピルメルカプタンなどが挙げられる。この方法で変性ポリビニルアルコールを製造するに当たっては、上記(2)の方法で説明したビニルエステルと共重合可能な不飽和単量体を少割合で存在させることも可能である。

【0018】本発明において用いられる分子内にケイ素含有官能基を有する変性ポリビニルアルコールの製造方法としては、上記の3つの方法の中で、(2)のビニルエステルとケイ素含有官能基を有するオレフィン性不飽和単量体との共重合体をけん化する方法、及び(3)のケイ素含有官能基を有するメルカプタンの存在下でビニルエステルを重合させて得られる末端にケイ素含有官能基を有するポリビニルエステルをけん化する方法が、工業的製造の容易性及び得られる変性ポリビニルアルコールの均質性の点で好ましく用いられる。

【0019】本発明において、ケイ素含有官能基0.01~10モル%を有する変性ポリビニルアセタール樹脂の原料として用いられるケイ素含有官能基を有する変性ポリビニルアルコール中のけん化度及び重合度については特に制限はなく、目的に応じて適宜選択される。ケイ素含有官能基の含有量は比較的少量の含有量でも効果が発揮されるが、本発明においては、ケイ素含有官能基を含む単量体単位として0.01~10モル%、好ましくは0.1~2.5モル%の範囲で選ばれる。この含有量が0.01モル%未満では本発明の効果が充分に発揮されない。けん化度は通常70~100モル%の範囲が好ましい。また、重合度は、通常100~5000、好ましくは300~4000、さらに好ましくは500~3000の範囲で選ばれる。この重合度が100未満ではセメント混和剤としての効果が発揮されない場合があり、5000を超える場合には特殊なポリビニルアルコールの製造方

法が必要となることもあり、ポリビニルアルコールの供給の点から実用的でない。

【0020】このようにして得られたケイ素含有官能基を有する変性ポリビニルアルコールは、次にアセタール化され、ポリビニルアセタール樹脂とされる。このポリビニルアセタール樹脂の中では、ポリビニルブチラール樹脂が、本発明の目的に好適である。アセタール化は、従来のポリビニルアセタール樹脂の製造方法と同様にして実施される。以上は、ケイ素含有官能基を有する変性ポリビニルアルコールを製造したのち、これをアセタール化する方法を中心に述べたが、ケイ素含有官能基を有する変性ポリビニルアルコールの製造途中のけん化工程において、けん化反応とアセタール化を同時に実施しても本発明の変性ポリビニルアセタール樹脂を得ることができる。このアセタール化は、通常5～80モル%の範囲で選ばれる。変性ポリビニルアセタール樹脂を水に溶解させて使用する場合は、アセタール化度を約5～15モル%に低下させることが好ましく、該樹脂を粉末状で用いる場合は、上記の範囲で目的に応じて適宜選択される。

【0021】本発明における分子内にケイ素含有官能基を有する変性ポリビニルアセタール樹脂としては、特に、ビニルエステルと分子内にケイ素含有官能基を有するオレフィン性不飽和単量体との共重合体をけん化及びアセタール化して得られたものが好適である。そして、該分子内にケイ素含有官能基を有するオレフィン性不飽和単量体としては、ビニルアルコキシシラン及び（メタ）アクリルアミド-アルキルアルコキシシランが好ましい。本発明において用いられる上記ケイ素含有官能基を有する変性ポリビニルアセタール樹脂を水に溶解するに当たっては、通常該変性ポリビニルアセタール樹脂を水に分散後、場合によっては水酸化ナトリウムなどのアルカリを添加し、攪拌しながら、加温することによって均一な水溶液を得ることができる。

【0022】本発明のセメント混和剤は、セメント及び必要に応じて細骨材又は骨材など（例えば砂、砂利など）を加えたものに混合することによって使用される。本発明において、上記変性ポリビニルアセタール樹脂からなるセメント混和剤の添加量は、セメントに対して0.01～30重量%、特に0.05～10重量%の範囲が好ましい。この量が0.01重量%未満では添加しない場合と実質的に同じで効果がみられず、30重量%を超えるとその量の割には効果の向上は認められず、むしろセメントとの流動性が悪化する傾向がみられることがある。また、添加方法としては、該変性ポリビニルアセタール樹脂の微粉末を用いるのが、作業性の点から最も便利であるが、水溶液を添加する方法も用いることができる。本発明の変性ポリビニルアセタール樹脂は、単独で使用しても高い効果を発揮するが、他の混和剤、例えば高分子エマルジョン又はラテックス、ポリビニルアルコー

ル、変性ポリビニルアルコール、あるいはセルロース誘導体などを併用することもさしつかえなく、目的によっては、併用により良好な結果が得られる。

【0023】

【実施例】次に、実施例により本発明をさらに詳細に説明するが、本発明はこれらの例によってなんら限定されるものではない。

実施例1

ビニルトリメトキシシラン単位0.4モル%と酢酸ビニル単位99.6モル%とからなる共重合体をけん化することにより、ケイ素含有官能基をビニルシラン単位として0.4モル%含有し、酢酸ビニル単位のけん化度が98.1モル%、重合度1800のケイ素含有官能基を有する変性ポリビニルアルコールを得た。次に、この変性ポリビニルアルコール10重量部を水90重量部に入れ、攪拌下で加熱溶解したのち、40℃まで冷却した。40℃で攪拌しながら35重量%濃度の塩酸6.5重量部を添加し、さらにブチルアルデヒド3.0重量部を加えると変性ポリビニルブチラールの白色沈澱が生成した。40℃でさらに4時間熟成を行ったのち、反応を終了し、樹脂を中和、水洗して、ブチラール化度31モル%、ケイ素含有官能基をビニルシラン単位として0.4モル%含有する変性ポリビニルブチラール樹脂を得た。

【0024】この変性ポリビニルブチラール樹脂の微粉末を、ポルトランドセメント100重量部及び豊浦標準砂300重量部の混合物に対して0.5重量部を添加し、さらにモルタルのフロー値が170になるように水65重量部を加えて混練したのち、JIS R-5201「セメントの物理試験法」に準じて成形し、4週間標準状態（20℃、65%RH）で養生後強度を測定した。また、これを水中に浸漬してセメントからの水酸化カルシウムの溶出の有無を測定した。

【0025】さらに、混練後のモルタルを20分後に予め製造したモルタル板（セメント-砂が重量比1:2の4週間養生したもの、40×40mm）に厚さ3mmの厚さになるように塗り、ただちにスレート板を貼り合わせた。4週間標準状態で養生後、測定用治具を使用し、オートクラブで引張速度1mm/分で接着力を測定した。測定結果を第1表に示す。

【0026】比較例1～3

実施例1における変性ポリビニルブチラール樹脂を用いない場合（比較例1）、変性しないポリビニルアルコール（けん化度90モル%、重合度1800）を用いた場合（比較例2）及び変性していないポリビニルブチラール樹脂（けん化度90モル%、ブチラール化度34モル%、重合度1800）を用いた場合（比較例3）について、実施例1と同様に測定を実施した。その結果を第1表に示す。第1表から、分子内にケイ素含有官能基を有する本発明の変性ポリビニルブチラール樹脂を用いたものでは（実施例1）、各比較例に比べ、モルタルの強度

及び接着力が著しく優れるとともに、水酸化カルシウム *【0027】
溶出が著しく小さいことが分かる。 *【表1】

第1表

	実施例1	比較例1	比較例2	比較例3
曲げ強度 ¹⁾ (kg/cm ²)	108	27	30	35
圧縮強度 ¹⁾ (kg/cm ²)	163	31	36	39
耐摩耗性 ¹⁾ (%)	0.2	18	10	10
接着力 ¹⁾ (kg/cm ²)	24.0	3.6	6.0	6.1
水酸化カルシウムの溶出 ²⁾ (pH)	7.0	8.0	8.0	8.0

【0028】注1) JIS R-5201による。

2) セメント100重量部をpH6.5の水道水100重量部中に1週間浸漬した際の水のpHである。pHが高いほど溶出が大であることを示す。

【0029】実施例2～4

実施例1で用いた変性ポリビニルブチラール樹脂に代えて、下記に示す変性ポリビニルブチラール樹脂を用いた以外は、実施例1と同様に行った。結果を第2表に示す。いずれも強度及び接着力が高いことが分かる。

実施例2で用いた変性ポリビニルブチラール樹脂

3-アクリルアミド-プロピルトリエトキシシランと酢酸ビニルとの共重合体をけん化して得られるケイ素含有官能基とアクリルアミド単位として0.2モル%含有し、酢酸ビニル単位のけん化度93モル%、重合度1650、ブチラール化度61モル%の変性ポリビニルブチラール樹脂。

※実施例3で用いた変性ポリビニルブチラール樹脂

3-トリメトキシシリルプロピルメルカプタンの存在下に、酢酸ビニルを重合して得られる末端にケイ素含有官能基を有する変性ポリ酢酸ビニルをけん化して得られるケイ素含有官能基単位2モル%を含有し、酢酸ビニル単位のけん化度99.0モル%、重合度60、ブチラール化度14モル%の変性ポリビニルブチラール樹脂の10重量%水溶液。

実施例4で用いた変性ポリビニルブチラール樹脂

ビニルトリアセトキシシランと酢酸ビニルとの共重合体をけん化して得られるケイ素含有官能基をビニルシラン単位として0.3モル%含有し、酢酸ビニル単位のけん化度が98.7モル%、重合度2000、ブチラール化度29モル%の変性ポリビニルブチラール樹脂。

【0030】

※30 【表2】

第2表

	実施例2	実施例3	実施例4
曲げ強度 (kg/cm ²)	96	86	113
圧縮強度 (kg/cm ²)	139	129	169
耐摩耗性 (%)	0.2	0.005	0.1
接着力 (kg/cm ²)	23.8	21.3	24.6

【0031】

【発明の効果】以上の結果から明らかなように、本発明のセメント混和剤は曲げ強度、圧縮強度、耐摩耗性（表面強度）などの機械的強度に優れ、かつ被着体に対する接着力の高いセメント組成物を与えることができる。本発明の混和剤がこのような顕著な性能を有する理由については必ずしも明確ではないが、次のことが推定される。すなわち、分子内にケイ素含有官能基を有する変性ポリビニルアセタール樹脂中の該ケイ素含有官能基は、セメント成分であるケイ酸カルシウム化合物あるいは骨

材との反応性が高く、セメントの結晶粒子と骨材とを強固に結合させるとともに、変性ポリビニルアセタール樹脂の保水性によって、セメントからの遊離水の表面への移行を抑制し、さらに遊離水中に多く含まれる水酸化カルシウムと変性ポリビニルアセタール樹脂中のケイ素含有官能基とが反応することによって、セメント表面に水酸化カルシウムを主な成分とする弱い層（レイタンス層）の形成を抑制することによって、上記のような顕著な性能が発揮されるものと推定される。